PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

64-038968

(43)Date of publication of application: 09.02.1989

(51)Int.Cl.

H01M 8/04

(21)Application number: 62-192703

(71)Applicant: FUJI ELECTRIC CO LTD

(22)Date of filing: 03

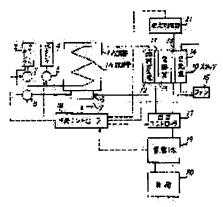
03.08.1987 (72)Inventor

(72)Inventor: TAJIMA HIROYUKI

(54) CONTROL OF FUEL CELL

(57)Abstract:

PURPOSE: To make it possible to obtain a stable generation output effectively by setting at least one of unit cells composing a fuel cell stack to be for monitoring having lower volt-ampere characteristics than the other unit cells, keeping its voltage constant while outputting current, and supplying fuel following the output current. CONSTITUTION: At least one of unit cells composing a fuel cell stack 10 is set to be a unit cell for monitoring of which currentvoltage characteristics are set lower than those of the other unit cells, and the voltage of this unit cell for monitoring is kept constant, where power generation is conducted for the fuel cell stack 10. For controlling reformed gas supply quantity to the fuel cell stack 10 to follow the output current of the fuel cell stack, a central controller 18 compares a preset current value with the output current value at the stack detected by a current measuring device 21, and pumps 3, 5 and fans 7, 15 are controlled based on the difference so as to control charging quantity of reformed material. A fuel cell power generation system can thus be operated effectively.



母 公 開 特 許 公 報 (A) 昭64-38968

௵Int,CI.⁴

識別記号

庁内整理番号

❸公開 昭和64年(1989)2月9日

H 01 M 8/04

P-7623-5H Z-7623-5H

審査請求 未請求 発明の数 1 (全8頁)

母発明の名称 燃料電池制御方法

②特 願 昭62-192703

②出 願 昭62(1987)8月3日

砂発明者 田島 博之

神奈川県川崎市川崎区田辺新田1番1号 富士電機株式会

社内

⑪出 願 人 富士電機株式会社

神奈川県川崎市川崎区田辺新田1番1号

邳代 理 人 弁理士 谷 義 一

明組書

1.発明の名称

燃料電池制御方法

2.特許請求の範囲

3. 発明の詳細な説明

〔産業上の利用分野〕

本発明は、燃料電池を用いた発電システムの運 転方法、特に燃料電池の制御方法に関するもので ある。

(従来の技術)

燃料電池を用いた従来の発電システムにおいては、例えば炭化水素を改質して得た水素を燃料とする。一例として、メタノールを水蒸気で改質すると、次の反応により水素が得られる。

CH = OH + H = O - CO = + 3 H =

この炭酸ガスを含む水素と、空気とをりん酸型 燃料電池に送って発電する場合にば、この燃料電 池のアノードおよびカソードのそれぞれにおいて 次の反応が起こる。

アノード: H₂→ 2H* + 1e

カソード: 1/20g+2e+2H*→ H20

すなわち、アノードにおいては水素の酸化反応が 進み、カソードにおいては酸化剤である空気中の 酸素の還元反応が進んで全体反応として水素と酸 素との電気化学的反応によって水が得られる。この反応過程における化学エネルギー変化が電気エネルギーに変換されて、外部へ電気出力として取り出される。

上述の反応で得られる電流は、ファラデーの法 則により、消費される水素および酸素の量に正比 例する。

ここで、水素燃料を得るための原料をメタノー ルとした場合のこの種発電システムの構成を第5 関に示す。

第5図において、1はメタノールを改質して水 素を得るための改質器である。この改質器1には メタノールと水が供給される。すなわち、メタノ ールは、メタノールタンク2からメタノールポン ブ3を通じて、水は水タンク4から水ポンプ5を 通じて、それぞれ改質装置1に供給される。メタ ノールと水の供給モル比は、メタノール1に対し て水1.3~2程度である。このように、水は理論 的に計算される反応量よりも多く供給されるの で、改質反応の結果得られる改質ガス中には水分

と炭酸ガスを含む改質ガスが生成される。この改質ガスは、燃料電池スタック10における燃料極(アノード)11の側に設けられた燃料ガス室12へ送られる。起電反応に関与しなかった過剰の水素と炭酸ガスおよび水蒸気を含むオフガスは燃料ガス室12から排出され、改質器パーナ6へ供給される。上述したように、このパーナ6による燃焼熱は吸熱反応を促進するための熱となる。

16は燃料極11と空気極12との間の空所に充填した電解質である。

燃料電池スタック 1 0 は燃料板(アノード) 1 1 と空気極(カソード) 1 2 の一対をもっている。 しかし、一対の電極をもつ単セルの出力電圧 はたかだか 1 V 額であり、かつ電極の単位面積あ たりの出力電流は数百 mA/cm²である。そこで、大 が含まれる。

メタノールの改賞反応は、一般に250 七程度の 温度で行なわれる。触媒としてはInO - CuO 系の 触媒を用い、この改質反応触媒を改質管IA内に 充塡しておき、メタノールと水の混合蒸気をかか る触媒中に通すことにより改質反応が行われる。 また、この改質反応は吸熱反応であるので、メタ ノールと水の混合蒸気と触媒とを加熱して行う。 この加熱のための熱は改質器パーナ6に燃料を供 給して、その燃料を改賞器ファン 7 から供給され⁻ る空気中で燃焼させて得る。ここで、燃料は、た とえば次の3通りの方法によって供給される。第 1 は、メタノールタンク 2 のメタノールをメタノ ールポンプ8を通じて供給する方法である。第2 は、後述する燃料電池スタック10が排出するオ フガスを供給する方法である。第3は、上述のメ タノールとオフガスとを併用する方法である。

改賞器1に供給されたメタノールと水との混合 液体は改賞器1内の改賞管1A内で蒸発する。こ の改質管1A内では、触媒の作用によって、水素

面積の単セルを複数個直列に接続したスタックを 複数個用い、これらスタックの直列および並列接 続を任意所望に組み合わせることによって、高電 圧、大電流の大出力を得ることができる。

このようなスタックの消費する水素および空気 中の酸素の理論量は、スタック内の単セル数 n お よび出力電流 I に正比例する。

一般に燃料電池発電システムの運転においては、スタックが理論的に消費する水素と酸素の量よりも過剰の水素と酸素を供給して運転する。水煮および酸素それぞれの供給量に対するそれぞれの消費量の割合を利用率とよぶ。燃料電池発電システムにおいては、水素利用率が70~80%、酸素利用率(空気の供給消費の場合は空気利用率ともよぶ)が50~60%で運転されている。

上述のような発電システムにおいて、改質器1の温度、水およびメタノールの供給量、スタック10の温度、空気の供給量が中央コントローラ18によって制御される。また、スタック10からの出力電圧は中央コントローラ18の制

御のもとで、出力コントローラ17によって制御されて、蓄電池19に供給される。20は蓄電池19より給電される負荷である。

なお、図中に破線で示す信号線は制御信号の授 受を行なう。

水素および酸素の利用率の制御は、スタック 10の出力電流を設定し、その設定電流に比例して、改質原料である水とメタノールを改質器1に 供給することによって行なう。

このような制御を行う場合、水およびメタノールがそれぞれのポンプ 5 および 3 を通じて改質器 1 に供給されて改質ガスとなり、 そのガスがスタック 1 0 に供給されるまでの時間の遅れおよび 改質反応温度が適切に制御されていないの時間の遅れが上述の時間の遅れを考慮して燃料電池発電システムの出力を制御しなければならない。このような制御を行ないは、たとえば燃料電池起助時あるいは出力増加時には、スタック 1 0 において水素ガスが欠乏して、発電ができなくなってしまう。

6の燃料であるメタノールを燃焼させる。

次いで、改質原料の水とメタノールを増加させ、所定の遅れ時間をとって出力電流を増加させる。出力電流を減少させる場合には、増加させる場合とは逆に、出力電流を減少させてから、改質器1の出力を下げるという方法を採っていた。

一方、フィードバック方式においては、改賞ガスの供給遅れを考慮して過剰の改賞ガスをスタック10に供給するという方法を採っていた。

[発明が解決しようとする問題点]

しかしながら、上述のような従来の燃料電池発電システムの運転制御方法においては、改質器パーナで燃焼される燃料を過剰に必要とするので、エネルギーが無駄になるという欠点があった。 せいかか かか は 質反応性媒を劣化させてしまい、そのために、改質反応が正常に進まなくードバック があるという欠点があった。特にフィードバック方式において、以上のような欠点が顕著にみられた。

このような水素ガス欠は、オフガス中の水素ガス欠をを引き起こし、そのために改質器パーナ 6の失火に到る場合もあり、その結果、改質器 1 が運転不能となる。

また、上述の水素ガス欠よりも程度の軽いガス 欠の場合は、スタック10のガス欠には到らない までもオフガスは欠乏してしまう。そのために、 改質器1の温度が低下し、改質ガス量が減少し て、いずれは燃料電池発電システムの運転停止に 到ることになる。

さらに、出力低下時あるいは出力停止時には、 改質ガス量が過剰になり、このためにオフガス量 が過剰になって改質器 1 の温度が高くなりすぎる ことがある。

以上のような欠点を克服するために、従来は燃料電池の出力電流を基に、フィードフォワード方式またはフィードバック方式で燃料の改質量を制御していた。

フィードフォワード方式においては、出力電流 を増加させるのに先立って、まず、改質器パーナ

そこで、本発明の目的は、上述の欠点を除去 し、効率良く燃料電池発電システムを運転するこ とのできる燃料電池制御方法を提供することにあ

[問題点を解決するための手段]

[作用]

本発明においては、燃料電池スタックを構成する単セルのうち少なくとも 1 個をモニタ用とし他

の単セルよりも電圧電流特性を低くし、その電圧 を一定に保って電流を出力し、出力電流に追従し て燃料を供給することにより、安定した発電出力 が効率よく得られる。

[实施例]

以下、図面を参照して本発明を詳細に説明する。

第2図は燃料電池スタック(または単セル)の出力電液Iと電圧Vの関係を示す特性図である。
C1,C2,C3は所定の温度でスタック10へ供給する燃料量(改質ガス量)がそれぞれ異なるIーV曲線(電流一電圧曲線)を示す。これらのIーV曲線
C1,C2,C3の順で燃料量が多く、この場合、電圧
V。において、電流は、それぞれ、I,I2,I。
である。すなわち、供給燃料量が多い程、同電圧
で発電する電流は大となる。

ここで、スタック10の電圧を一定に保って発電を行ない、このときに検出されるスタック10の出力電流I。と、予め設定した設定電流I。とを比較することによって、燃料電池を制御することが

そこで、本発明では、燃料電池スタックを構成 する単セルのうちの少くとも1個を残余の単セル よりも電流ー電圧特性を低くしたモニタ用単セル とし、このモニタ用単セルの電圧を一定として型 とし、このモニタ用単セルの電圧を一定として型 の出力電流値を検出し、その出力電流値と予め設 定した設定電流値との差を求め、燃料電池の燃料 の供給量および/または壁化剤の供給量を引縮す る。

本発明制御方法を実施して運転を行なう燃料電池発電システムの実施例を第1 図に示す。図中、第5 図と同様の個所には同一の符号を付す。第1 図において、21は燃料電池スタックの出力電流を検出する電流測定器、たとえば電流計であって、その検出電流を中央コントローラ18に供給する。

燃料電池スタック10への改質ガス供給量が燃料電池スタック出力電流 I。に追従するように制御するために、中央コントローラ18は、予め設定し

できる。すなわち、1 s > I o のときは改質器の出力(改質ガス量)を低下させ、I s < I o のときは改質器の出力を上げる。この方法においてはスタック10は、供給される改質ガス量によって定まるスタック10の電流-電圧特性に基づいて規制される電流しか発電しないので、改質器1の応答の遅れ、水素ガス欠に到る慣れなどは全くない。

このような方法で燃料電池の制御を行なう場合に、スタック10における燃料利用率をできるだけ高めて効率良く発電するためには、I - V 曲線において抵抗分極が支配的である領域、すなわちI - V 曲線における直線部分よりも拡散分極が支配的である領域、すなわちI - V 曲線において電圧値が急激に落ちる曲線部分で発電することが望ましい。

しかし。スタックの電圧が拡散分極支配が強い 領域にある状態で燃料電池が運転された場合は、 スタックの寿命が短くなるという問題が生ずる。

た電流値 I 。 と電流測定器 21 で検出したスタック 出力電流値 I 。 とを比較し、その差に応じてポンプ 3 および 5、ファン 7 および 15 を制御して、改 質原料投入量を制御する。

第3図は燃料電池スタック出力電流Iと単セル出力電圧Vとの関係を示す特性図である。スタック10を構成する単セルのうちのI個をモニタ用単セルとした場合、他の全ての単セルのIーV曲線は第2図に示す曲線Hと曲線しとの範囲にある。 曲線Hは改賞ガス供給量が最大である場合のIーV曲線であり、曲線しは改賞ガス供給量が最大である場合のVーI曲線である。

モニタ用単セルは、燃料電極の面積を他の単セルの 90~95%とすることによって単位面積あたりの出力を大きくしている。あるいは燃料の入口と出口との間の関損失を他の単セルの 105~110 %と大きぐすることにより、電極の面積は他の単セルと同じであっても、改質ガス供給量を他の単セルの 90~95%として、他の単セルの I - V 曲線M を発電を行ない、モニタ用単セルの I - V 曲線M を

I - V 曲線しよりもI - V 特性が低くなるように する。

このような I - V 特性を有するモニタ用単セルを少なくとも 1 個スタック10内に組み込んでセル 改質ガスをスタック10に供給し、モニタ用単セルの電圧とせると他の全に登る高い電圧 V u に設定を行い、電池スタック10の発電を行い、電流値 I u を検出して、数1に、出力電流 I u を検出した電流値 I u が予め設定した電流値 I u が予め設定した電流値 I u が予め設定した電流値 I u が予め設定した電流 が は が で な 数 21に の 出力を上げるように、 な 質 勝利 役 るの制御を 行なう。

モニタ用単セルの出力電圧は、中央コントローラ18により制御される出力コントローラ17によって、電圧値 V m を保つような制御が行なわれる。ここで、電流測定器 21、中央コントローラ18、出力コントローラ17は閉ループを形成し、電流測定器 21で測定された燃料電池スタック出力電流 I m

料電池スタック10の出力電流との差に追従して改 質原料の投入量が制御される。このような制御される。このような制御される。このような制御される。このような制御法 法においては、燃料電池の出力電流ではなく、出 力電圧を一定にして出力しているのでスタック10 の出力が低下することはない。また、最劣悪単す 下でモニタ用単セルの発電を行い、モニタ用単セルの電圧 V m によって決定される出力電流 I m が 発電されているので、他の単セルが損われるよう なことはない。

なお、上述の実施例においては、燃料電池スタック10にモニタ用単セルを1個組み込んだ場合について説明したが、モニタ用単セルは複数個とすることもできる。この場合は、これらモニタ用単セルをスタック10内に分散配置する。

複数個のモニタ用単セルを組み込むことは、スタックが大出力である場合に効果的である。 すなわち、大出力のスタックでは、スタックを構成する単セル数が増加するために、改質ガスの供給がすべての単セルについて均一ではなく分布が生するが、改質ガス分布の状態によっては、モニタ用

は、中央コントローラ18にフィードバックされて、出力コントローラ17を制御する。

第4図は、本発明の一実施例における制御手順の一例を示すフローチャートである。この制御手順は中央コントローラ18内のROM に予め記憶して

以上のような制御手順によって、設定電流と燃

単セルが1個のみであると、モニタ用単セルの配 型個所とは離れた位置にある単セルが、モニタ用 単セルよりも劣悪な改質ガス供給条件下で発電を 行なうという似れがある。

そこで、複数個のモニタ用単セルをスタック内 に分散配置し、それぞれの電圧をモニタし、その うちで最も低い電圧を示すモニタ用単セルに着目 し、その電圧を一定に保つようにして発電し、モ ニタ用単セルが1個の場合と同様に改質原料の投 入量を制御することによって発電システムを運転 することができる。

なお、燃料電池スタック10の出力は、供給される燃料の組成などによっても大きく影響される。たとえば、改質接媒の劣化が引き起こす、改質率の低下に起因する水素供給量の低下があげられる。また、改質原料にメタノールを用いる場合は、H2およびCO2と共にCOも発生し、これらが燃料電池において消費されないで戻ってくると、電極触媒の被毒になるCO含有量が多くなる。しかし、本発明実施例では、燃料電池スタック10に供

給される水素ガスに見合う分だけしか発電を行な わないように制御を行なっているので、燃料電池 スタック10がガス欠になるということは起こらな い。

本発明実施例においては、改質原料投入量の制御、すなわちスタック10への燃料供給量の制御を行うことによって出力電流を制御したが、スタック10への空気の供給量を制御することによって出力電流を制御することもできる。この方法においては、例えば出力電流 I 』が設定電流 I 。よりも大きせるように制御する。

[発明の効果]

以上説明したように、本発明においては、モニタ用単セルの電圧を一定とし、設定電流と出力電流との差に見合う分の燃料および/または酸化剤を供給するように制御して発電を行なっている。 したがって、本発明によれば過剰の燃料を必要としないので、エネルギーが無駄にならず、しかも

5 … 水ポンプ、

6…改質器パーナ、

7…改賞器ファン、

8 …メタノールポンプ、

10…燃料電池スタック、

11…燃料極 (アノード)、

12…燃料ガス質、

13…空気極 (カソード)、

14…空気室、

15…ファン、

16…電解質、

17…出力コントローラ、

18…中央コントローラ、

19… 書電池、

20…負荷、

21…電流測定器。

余剰の燃料が改質器に戻って触媒を過熱すること もないので触媒の寿命が長く、ひいては、発電効 率の向上にも寄与するという効果がある。

4. 図面の簡単な説明

第1図は本発明を実施する燃料電池発電システムの実施例を示すプロック図、

第2図は燃料電池スタックからの出力電流と出 力電圧との関係を示す特性図、

第3図は単セルからの燃料電池スタック出力電 液と単セル出力電圧との関係を示す特性図、

第4図は本発明実施例の制御手順の一例を示す フローチャート、

第5図は従来の燃料電池発電システムの構成例 を示すプロック図である。

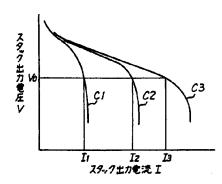
1 …改質器、

14…改貨管、

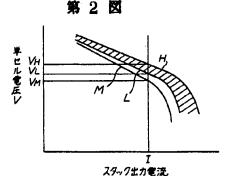
2 … メタノールタンク、

3 … メタノールポンプ、

4…水タンク、

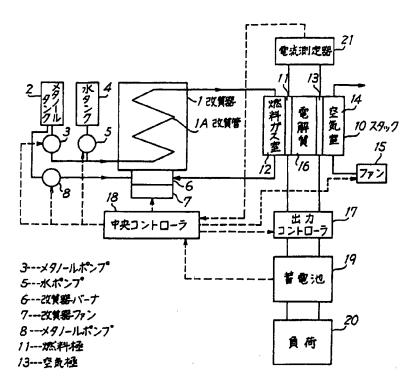


燃料電池スタックの出力電流と出力電圧の特性図



燃料電池スタックの出力電流と単セル出力電圧の特性図

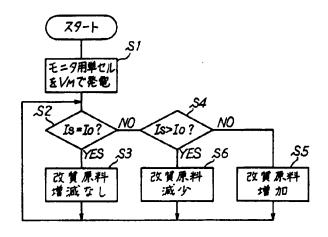
第3図



. . ,

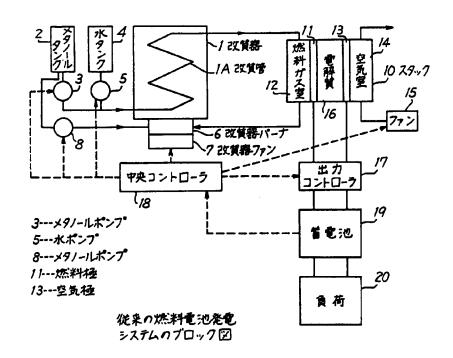
本発明に係る燃料電池発電システムの実施例のブロック図

第 1 図



本発明-実施例の制御手順のフローチャート

第 4 図



第5図

手統補正書

昭和83年4月11日

特許庁長官 殴

1. 事件の表示

特顧昭62-192703 号



2. 発明の名称

燃料電池制御方法

3. 補正をする者

事件との関係 特許出願人 (523) 富士電機株式会社

4.代理人

平 107

東京都港区赤坂5丁目1番31号

第6セイコーピル3階

電 話 (03)589-1201 (代表)

(7748) 弁理士 谷

* -

- 5. 補正命令の日付 自 発
- 6. 補正の対象

明細書の「3.発明の詳細な説明」の欄

7. 補正の内容

明細書第14頁第9行~第12行を以下の通り補正する。

「は、改質燃料の流量範囲内にある全ての流量に おいて、第2図に示す曲線Hと曲線Lとの範囲に あり、モニタ用単セルのI-V曲線Mより高くな るように品質管理がなされている。」

以 上